- (19)【発行国】日本国特許庁 (JP)
- (12) 【□報種別】公開特許公報(A)
- (11) 【立開番号】特開2000-199962 P2000-199962A
- 《43》【公開日】平成12年7月18日(2000 7 18)
- (54) 【発明の名称】感光性組成物及びそれを用いたハターン 形成方法
- (51) 【国際特許分類第7版】

GO3F 7/075 511

CO9[) 4:00

603F 7/027 501

7/028

7,130

7:40 501

H01L 21/027

[FI]

G03F 7, 075 511

C09D 4/00

GO3F 7/027 501

77028

7 /30

7 4(: 501

H01L 21 3C 502 R

【審査請求】未請求

【請求項の数】3

【出願形態】〇L

- (19) [Publication Office] Japanese Patent Office (JP)
- (12) [Kind of Document] Japan Unexamined Patent Publication (A)
- (11) [Publication Number of Unexamined Application] Japan Unexamined Patent Publication 2000 199962(P2000 199962A)
- (43) [Publication Date of Unexamined Application] 2000 July 18 day (2000.7.18)
- (54) [Title of Invention] IT USED PHOTOSENSITIVE COMP OSITION AND THAT PATTERN FORMATION METHOD
- (51) [International Patent Classification 7th Edition]

G03F 7/075 511

C09D 4/00

G03F 7/027 501

7/028

7/30

7/40 501

H01L 21/027

[FI]

G03F 7/075 511

C09D 4/00

G03F 7/027 501

7/028

7/30

7/40 501

H01L 21 30 502 R

[Request for Examination] Examination not requested

[Number of Claims] 3

[Form of Application] OL

UP 00199962A Machine Translation

【全頁数】7

(21) 【出願番号】特願平11-178

(22. 【出顧日】 平成11年1月4日 (1999 : 4

(7) 【出願人】

【識別番号】000003034

【氏名又は名称】東亞合成株式会社

【住所又は居所】東京都港区西新橋:丁目14番1号

(72) 【発明者】

【氏名】藤原 正裕

【住所又は居所】愛知県名古屋市港区船見町1番地の1 東 亞合成株式会社名古屋総合研究所内

(72) 【発明者】

【迁名】田口 裕務

【住所又は居所】愛知県名古屋市港区船見町 1 番地の 1 東 亞合成株式会社名古屋総合研究所内

【テーマコード(参考)】2H0252H0964J038

【Fクーム(参考)】2HO25 AAOO AB15 AB17 ACO1 AD01 BC14 BC42 BC53 BC77 CAO1 FAO3 FA15 FA29 2HO96 AAO O BAO5 BAO6 BA20 EAO2 GAO2 HAO1 JAO4 4JO38 FAO12 (57)【要約】

【課題】紫外線等の活性エネルギー線の照射によって厚膜パターンの形成が可能である感光性組成物、及びそれを用いたパターン形成方法を提供する。

【解決手段】下記式(1)で表される繰り返し単位を有する 光硬化性シラザン化合物(A)、公なくとも2個の(メタ) アクリロイル基を有する光硬化性化合物(B)及び光重合開 始剤(C)を含有する感光性組成物。 [Number of Pages in Document] 7

(21) [Application Number] Japan Patent Application Hei 11 - 1 78

(22) [Application Date] 1999 January 4 day (1999.1.4)

(71) [Applicant]

[Applicant Code] 000003034

[Name] TOAGOSELCO, LTD. (DB 69-056-9892)

[Address] Tokyo Minato-ku Nishishimbashi 1-14-1

(72) [Inventor]

[Name] Fujiwara Masahiro

[Address] Inside of Aichi Prefecture Nagoya City Minato-ku Fu nami-cho 1-1 Toagosei Co. Ltd. (DB 69-056-9892) Nagoya Central Research Laboratory

(72) [Inventor]

[Name] Taguchi Hirokane

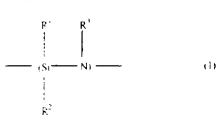
[Address] Inside of Archi Prefecture Nagoya City Minato-ku Fu nami-cho 1-1 Toagosei Co. Ltd. (DB 69-056-9892) Nagoya Central Research Laboratory

[Theme Code (Reference)] 2H0252H0964J038

(57) [Abstract]

[Problem] Photosensitive composition. and uses that pattern formation method whose formation of thethick film pattern is possible with lighting of ultraviolet light or other irradiation are offered.

[Means of Solution] Photosensitive composition which contains photocurable silazane compound (A), possess (meth) acryloyl group of at least twothe photohardening compound (B) and photoinitiator (C) which possess repeat unit which is displayed with below-mentioned Formula (1).



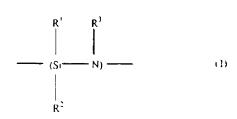
上式において、 $R_1$ はラジカル重合性不飽和基を含む基であり、 $R_2$ 及び $R_3$ は互いに同一であるか又は異なる基であり、水素原子、炭素原子数  $1 \sim 3$  のアルキル基、マリール基又はラジカル重合性不飽和基を含む基である。)

(In above equation, R1 is basis which includes radically polymerizable unsaturated group, the R2 and R3 is same mutually, or is basis which differs, is thebasis which includes hydrogen atom, number of carbon atoms 1 to 3 alkyl group, aryl group or radically polymerizable unsaturated group.)

## 【特許請求の範囲】

【請求項1】下記式(1)で表される繰り返し単位を有する 光硬化性シラザン化合物(A)、少なっとも2個の(メタ) アクリロイル基を有する光硬化性化合物(B)及び光重合開 始剤(C)を含有することを特徴とする窓光性組成物。

【化1】



上式において、 $R_1$ はラジカル重合性不飽和基を含む基であり、 $R_2$ 及び $R_3$ は互いに同一であるか又は異なる基であり、水素原子、炭素原子数  $1\sim3$ のアルキル基、アリール基又はラジカル重合性不飽和基を含む基である。)

【請求項2】請求項1記載の感光性組成物を基材に塗布した後、塗布面に活性エネルギー線を照射して基材上のパターン 形成領域を硬化させ、その後未硬化の蒸光性組成物を現像液により溶解除去することを特徴とするパターンの形成方法。

【請求項3】請求項2記載の溶解除去を終えた後、得られたパターンを加熱することを特徴とするセラミック製パターンの形成方法。

# [Claim(s)]

[Claim 1] Photosensitive composition which designates that photocurable silazane compound (A), possess (meth) acryloyl group of the at least two photohardening compound (B) and photomitiator (C) which possess repeat unit which is displayed with below-mentioned Formula (1) are contained as feature.

[Chemical Formula 1]

(In above equation, R1 is basis which includes radically polyme rizable unsaturated group, the R2 and R3 is same mutually, or is basis which differs, is thebasis which includes hydrogen atom, number of carbon atoms 1 to 3 alkyl group, aryl group or radically polymerizable unsaturated group.)

[Claim 2] After applying photosensitive composition which is stated in Claim 1 to substrate irradiating irradiation to coated surface, hardening patterned domain on substrate, the after that uncured photosensitive composition with developer dissolution and removal formation method of the pattern which designates that it does as feature.

[Claim 3] After finishing dissolution and removal which is stated in Claim 2. theformation method of ceramic pattern which designates that pattern which is acquired is heated as feature

#### 【発明の詳細な説明】

[0001]

【発明の属する技術分野】本発明は、活性エスルギー線の照射によってバターン形成可能な光硬化性組成物及びそれを用いたバターン形成方法に関するものである。

【0002】本発明は、所望の形状を有する厚膜パターンを 基材の上に形成する技術分野に払いて有用である。

[0003]

【従来の技術】シラザン化合物は、加熱処理により非常に硬いセラミック被膜が得られることが知られており、特開平6ー299118号公報などで報告されている。しかし、これらの公開特許公報により報告されたシラザン化合物は「加熱処理により耐熱性、耐摩耗性に優れる緻密な膜を与えるが、感光性を有するものではない。シラザン化合物を含む組成物へ感光性を付与して、フォトリソグラフィーによりセラミック製パターンを形成する種々の技術が知られている。

酸によるS -- N結合の分解反応を利用したもの

特開昭62-222246号公報において、光酸発生剤、シラザン化合物及びフェノールノホラック樹脂からなる感光性組成物が提案されている。これは、露光により発生した酸が、S・-N結合を分解し、シリルアルコール基、アミン基等を形成し、アルカリ溶液などの現像液に対する溶解度が増すことを利用している。この感光性組成物は、シラザン化合物の含有量が低いため、熱処理によりセラミックの被膜を得ようとすると非常に薄い皮膜しか得られない。

ジアゾ樹脂の感光性を利用したもの

特開平02-4251号公報において、シラザン化合物、カルボキシル基を有するアプリルボリマー及びプアゾ樹脂からなる感光性組成物が提案されている。これは、ジアゾ樹脂の感光性を利用したものである。この感光性組成物によけるアクリルボリマーには光照射により重合を起こす性質がない。また、シラザン化合物の含有量が低一、セラミックの被膜を得ようとするとやは中非常に薄い皮膜しか得られない。

シラザン結合の光酸化反応を利用したもの

[Description of the Invention]

[1000]

[Technological Field of Invention] This invention is something regarding pattern formation possible photocurable composition and thepattern formation method which uses that with highling of irradiation.

[0002] This invention is useful in technological field which for ms thick film pattern which possesses the desired geometry on substrate.

[0003]

[Prior Art] As for silazane compound, it is informed, is reported with Japan Unexamined Patent Publication Her 6 - 299118 disclosure etc thatthe very hard ceramic coating is acquired by heat treatment. But, silazane compound which is reported by these Japan Unexamined Patent Publication gives dense film whichis superior in heat resistance and abrasion resistance with heat treatment, but it is notsomething which possesses photosensitive. Granting photosensitive to composition which includes silazane compound, various technologywhich forms ceramic pattern by photolithography is informed.

Decomposition reaction of Si-N bond due to acid was utilized thing

In Japan Unexamined Patent Publication Showa 62 - 222246 di sclosure, photosensitive composition which consists of photo acid generator is silazane compound and thephenol novolak resin is proposed. As for this, acid which occurs due to exposure, disassembles the Si-N bond, forms silyl alcohol group and amine group, etc utilizes fact that thesolubility for alkali solution or other developer increases. Because content of silazane compound is low, when it tries to obtain the conting of ceramic with heat treatment only very thin film it canacquire this photosensitive composition.

Photosensitive of diago resin was utilized thing

In Japan Unexamined Patent Publication Hei. 02 - 4251 disclos ure, photosensitive composition which consists of acrylic polymer, and diazo resinwhich possess salazane compound and carboxyl group is proposed. This is something which unlizes photosensitive of diazo resin. With illumination causes polymerization there is not a property which inthe acrylic polymer in this photosensitive composition. In addition, when content of silazane compound tries will be low, to obtain the coating of ceramic only after all very thin film at canacquire.

Photooxidation reaction of silazune connection was utilized thing

特開平9-230576号公報、特開平9-230600号公報、特開平9-232307号公報及び特開平9-232538号公報では、シラザンボリマーの塗膜へArFレーザにより短波長紫外光 193nmにを照射し、現像液で現像し、高温で加熱することでセラミック皮膜を得る方法が提案されている。これは、シラザン結合が波長220nm以下の短波長光を吸収すると、酸素分子や水分子と光酸化反応を起こし、シコキナン架橋することを利用したものである。

【0004】 これらの公開特許公報に開示された技術においては、シラザン化合物の含有量が高い反面、短波長紫外光の光源として特殊な装置が必要であるという問題がある。

【0005】 (SI-SI) 結合を有する感光性ポリシラン誘導体の感光性を利用したもの特開平10-36516号公報では、ボリシラザン化合物と脱水素触媒より(SI Si) 結合を有する感光性ポリシラン誘導体を合成し、その塗膜に紫外線照射することで、分子間の反応を起こす方法が提案されている

【0006】この技術には、脱水素触媒によるコスト高の問題がある。

### [0007]

【発明が解決しようとする課題】本発明は「紫外線等の活性エネルギー線の照射によって厚膜パターンの形成が可能である感光性組成物、及びそれを用いたパターン形成方法を提供することを課題とするものである。

#### [0008]

【課題を解決するための手段】本発明者は、上記課題を解決するため、鋭意検討した結果 特定のシラザン化合物を含有させることが極めて有効であることを見出し、本発明を完成するに至った。即ち、本第1発明は下記式(1)で表される緑り返し単位を有する光硬化性ンラザン化合物「A)、少なっきも2個の「メターアクリロイル基を有する光硬化性化合物 B)及び光重合開始剤(C)を含有することを特徴とする感光性組成物であり

With Japan Unexamined Patent Publication Her. 9 - 230576 disclosure. Japan Unexamined Patent Publication Her. 9 - 230600 disclosure. Japan Unexamined Patent Publication Her. 9 - 232307 disclosure and Japan Unexamined Patent Publication Her. 9 - 232538 disclosure, it irradiates the short wavelength ultraviolet light (193 nm) with ArF laser, to coating of silazane polymer, develops with the developer, method which obtains cerumic film by fact that it heatswith high temperature is proposed. As for this, when silazane connection absorbs short wavelength light of wavelength 220 nm or less, the oxygen molecule and water molecule and photooxidation reaction happen, it is something whichutilizes fact that siloxane crosslinking it does.

[0004] While content of silazane compound is high regarding t echnology which is disclosed in these Japan Unexamined Patent Publication,, there is a problem that special equipment is necessary as light source of short wavelength ultraviolet light.

[0005] With thing Japan Unexamined Patent Publication Hei 1 0 - 36516 disclosure which utilizes photosensitive of photosensitive poly silane derivative whichpossesses (Si-Si) connection, photosensitive poly silane derivative which possesses (Si-Si) connection issynthesized from polysilazane compound and dehydrogenation catalyst, by fact that ultraviolet light illuminationit does, method which causes reaction of intermolecular is proposed to coating.

[0006] There is a problem of high cost due to dehydrogenation catalyst in this technology.

### [0007]

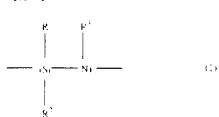
[Problems to be Solved by the Invention] This invention is something which designates that photosensitive composition, and uses that pattern formation method whose formation of thick film pattern is possible with the lighting of ultraviolet light or other irradiation are offered as problem.

#### [0008]

[Means to Solve the Problems] This inventor, in order to solve above-mentioned problem, result of the diligent investigation, discovered fact that quite it is effective, to contain the specific silazane compound, this invention reached to completion. Namely, this first invention is photosensitive composition which designates that photocurable silazane compound (A), possess (meth) acryloyl group of at least two photohardening compound (B) and photoinitiator (C) which possess repeat unit which is displayed with below-mentioned Formula (1) are contained as feature.

[0000]

【化2】



(上式において、Riはラジカル重合性不飽和基を含む基であり、Ri及びRoは互いに同一であるか又は異なる基であり、水素原子、炭素原子数1~3のアルキル基、アリール基又はラジカル重合性不飽和基を含む基である。)

本第2発明は、本第1発明の感光性組成物を基材に塗布した 後、塗布面に活性エネルギー線を照射して基材上のパターン 形成領域を硬化させ、その要未硬化の感光性組成物を現像液 により溶解除去することを特徴とするパターンの形成方法で あり、本第3発明は、本第2発明における溶解除去を終えた 後、得られたパターンを加熱することを特徴とするセラミッ ク製パターンの形成方法である。

[0010]

【発明の実施の刑態】以下、本発明を詳細に説明する。

〇光硬化性シラザン化合物(A)

本発明における光硬化性シラザン化合物(A)は下記式(1)で表わされる繰り返し単位を有する。

[0011]

【化3】



3

「上式において、 $R^{\dagger}$ はラジカル重合性不飽和基を含む基であり、 $R^{2}$ 及び $R^{\dagger}$ は互いに同一であるが又は異なる基であり、 水素原子、炭素原子数:-3のアルキル基、アリール基又は [0009]

[Chemical Formula 2]

(In above equation, Rt is basis which includes radically polymerizable unsaturated group, the R2 and R3 is same mutually, or is basis which differs, is thebasis which includes hydrogen atom, number of carbon atoms 1 to 3 alkyl group, aryl group or radically polymerizable unsaturated group.)

As for this second invention, photosensitive composition of this first invention was applied to substrate rear, Irradiating irradiation to coated surface, hardening patterned domain on substrate, the after that uncured photosensitive composition it is a formation method of pattern which designates that dissolution and removal it does as feature with developer, as forthis 3rd invention, after finishing dissolution and removal in this second invention, the it is a formation method of ceramic pattern which designates that pattern which is acquired is heated as feature.

[0010]

[Embodiment of Invention] Below, this invention is explained in detail.

.circ. photocurable silazane compound (A)

Photocurable silarane compound (A) in this invention has repeat unit which is displayed with thebelow-mentioned Formula (1).

[0011]

[Chemical Formula 3]

(In above equation, R) is basis which includes radically polyme rizable unsaturated group, the R2 and R3 is same mutually, or is basis which differs, is thebasis which includes hydrogen atom.

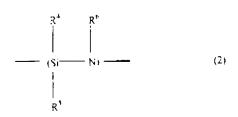
ラジカル重合性不飽和基を含む基である。\*

前記式 これにおけるR はラジカル重合性不飽和基を含む基であり、好ましては炭素数が 1~3のアルケニル基であり さらに好ましてはビニル基である。

【0012】前記式(1)における $R_2$ 及び $R_3$ は互いに同一であるか又は異なる基であり、水素原子、炭素原子数  $1\sim 3$ のアルキル基、アリール基又はラジカル重合性不飽和基を含む基である。好ましい $R_2$ 及び $R_3$ は、水素原子、メチル基又はフェニル基である。化合物(A)は、所望により以下の繰り返し単位を有するものである。

[0013]

[化4]



(上式において、F4及びR5は互いに同一であるか又は異なる基であり、水素原子、炭素原子数 1~3のアルキル基又はアリール基であり、R5は水素原子、炭素原子数 1~3のアルキル基、アリール基又はラジカル重合性不飽和基を含む基である。)

R<sub>a</sub>およびR<sub>5</sub>は、同一または異なった基であり、水素原子、 炭素原子数1~3のアルキル基又はアリール基である。好ま しくは、水素原子、メチル基又はフェニル基である。

【0014】  $R_{e}$ は、水素原子、炭素原子数  $1\sim3$  のアルキル基、アリール基又はラジカル重合性不飽和基を含む基である。好ましくは、水素原子、メチル基又はフェニル基である。化合物「A)における上記。1〕 の繰り返し単位の数を立としたとき。x は、上記 12 の繰り返し単位の数を立としたとき。x は、以上の整数であり、y は 10 との整数である。好ましい 10 との整数であり、y は 10 との整数である。 がましい 10 との数である。 での化合物 10 は 10 にのかまる。 この化合物 10 は、高温で加熱することにより容易にセラミックに変化する。シラザン化合物(A)は、直鎖状であっても、環状で

number of carbon atoms 1 to 3 alkyl group, anyl group or radically polymerizable unsaturated group.

Rt in aforementioned Formula (1) is basis which includes theradically polymerizable unsaturated group—preferably carbon number is alkenyl group of 1 to 3, furthermore is preferably vinyl group.

[0012] R2 and R3 in aforementioned Formula (1) is same mutually, or is thebasis which differs, is basis which includes hydrogen atom, number of carbon atoms 1 to 3 alkyl group, the aryl group or radically polymerizable unsaturated group. Desirable R2 and R3, is hydrogen atom and methyl group or phenyl group, compound (A) is something which possesses repeat unit below with desire.

[0013]

[Chemical Formula 4]

(In above equation, R4 and R5 is same mutually, or is basis whi chdiffers, is hydrogen atom and number of carbon atoms I to 3 alkyl group or aryl group, R6 is basis whichincludes hydrogen atom, number of carbon atoms I to 3 alkyl group, aryl group or radically polymerizable unsaturated group.)

R4 and R5 same or is basis which differs, is hydrogen atom and number of carbon atoms 1 to 3 alkyl group or aryl group. It is a preferably, a hydrogen atom and a methyl group or phenyl group.

[0014] Ro is basis which includes hydrogen atom, number of c arbon atoms 1 to 3 alkyl group, aryl group or radically polymerizable unsaturated group. It is a preferably, a hydrogen atom and a methyl group or phenyl group. When quantity of repeat unit of above-mentioned (1) in compound (A) is designated as x, quantity of repeat unit of above-mentioned(2) being designated as y, x is integer of 1 or more, the y is integer of 0 or greater. Desirable x and y fills up x (x+y) 0.03, furthermore it is a quantitywhich fills up preferably x(x+y) 0.05. Because this compound (A) has had radically polymerizable unsaturated group, irradiation polymerizes is irradiated easily. This compound (A) of also, changes easily

あってもよく。 分子内に直鎖状構造と環状構造が混在する構造するであってもよ。 直鎖状のシラザン化台物と環状のシラザン化台物の両者を併用しても良い。シラザン化台物。A との好ましい重量平均分子量は、200~50,000であり、より好まし、は500~20,000であり、さらに好まし、は1,000~10,00である。 重量平均分子量が200未満の場合。 後述するハミニン形成時の加熱処理中に低分子量のシラザン化台物A が揮発しやすい。また、分子量が50,000を起える場合、ハミニンのコントラストが悪、なる恐れがある。

# 〇 メネルアクリルロイル基を有する化合物 3)

本発明における少なくとも2個の(メタ)アウリル基を有する化合物 B は、活性エネルギー線の照射により架橋構造を形成し、本発明の感光性組成物の現像液への溶解性を低下させるためのものである。

【0015】好ましい具体例として、トリメデムールプロパ ントリーメダーアクリレート、ペンタエリスリトールトリ( メターアクリレート、グラセリントリ(メダーアクリレート 、ジベンタエリスリトールトリ(メタ)マクリレート、トリ スー (メターアクリロキシエチル・イソシアスレート、ペン タエリスリトールテトラ メタ・マクリレート ジベンタエ リスリトールデトラーメタ) アクリレー・ページペンタエリス リトールペンダ (メタレアクリレート、ジベンマエリスリト ---ルベキサーメタ・アクリレート、ビスフェノ - ル A 型エポ キシ樹脂のエポキシ基と、メターアクリル酸がどなるエポキ シニメダイアグリレート、フェア -ルノボラック型エボキシ 樹脂のエポキン基と「メタ)アプリル酸がらなるエポキシ( メタ・アクリンート、多価アルコールのボリブッシジュエー テルと(メタ)アクリル酸からなるエポキン メターアフリ レート、多価アルコールのウレタンアグリンドト、カルボギ シェ基を持つアクリルボリマーのカルボギンル基ペプリシジ ルッメタミアクリレートを付加させて得られる。メダ、アク リル基を含有するアクリルボリマー等がある。これ心の化合 物を2種類以上併用することは差し支えない。 現像性に優れ た感光性粗戌物を得るには、これらの中で、 ヵ子中に 3個の (4々) アフュロイル基を有するものが好すし、 フェイー ルイボディク型エボキシ樹脂のエボキン基トによう。プラリ ル酸からなるエポキシーメターアウリレー・モリジャンダエ リスチャール キサー・タンアクーレートが好ましい。

【0016】本発明においては、これら少ないとも2個の(メネ)アフリル基を有する化合物(B)の割合は、(A)と(B)の合計に対して10~90重量やである。10重量%よりも少ない場合、後述する方法により形成するハネー」のコントラストが悪いなる傾向が見られ、90重量やを起える

in ceramic by heating withthe high temperature. silazane compound (A), also being a straight chain it may be a cyclic structure where thelinear structure and ring structure exist together in intramolecular it does, to be it ispossible, jointly using silazane compound of straight chain and both of thesilazane compound of cyclic is good, weight average molecular weight where silazane compound (A) is desirable is 200 to 50,000, is more preferably 500 to 20,000, furthermore is preferably 1,000 to 10,000. When weight average molecular weight is under 200, silazane compound (A) of low molecular weight is easy todo volatilization, in heat treatment at time of pattern formation which it mentionslater. In addition, when molecular weight exceeds 50,000, there is a possibilitythe contrast of pattern becoming bad.

It possesses .circ. (meth)acrylic Roy ip11 basis compound (B)

Compound (B) which possesses (meth) acrylic group of at least t wo in this invention formsthe crosslinked structure with lighting of irradiation, solubility to developer ofthe photosensitive composition of this invention it is something in order to decrease.

[0015] Desirable embodiment doing, trimethylolpropane tri (m. eth)acrylate, pentaerythritol tri (meth)acrylate, A urethane acrylate of polyglycidyl ether of epoxy group of epoxy group of glycerine tri (meth)acrylate, the dipentaerythritol tri (meth)acrylate, tris ((meth)acryloxy ethyl) isocyanurate. pentaerythritol tetra (meth)acrylate, dipentaerythritol tetra (meth)acrylate, dipentaerythritol penta (meth)acrylate, dipentacrythritol hexa (meth)acrylate and the bisphenol A type epoxy resin and epoxy (meth)acrylate and phenol novolae type epoxy resin which consist of (meth) acrylic acid and the epoxy (meth)acrylate and polyhydric alcohol which consist of (meth) acrylic acid and epoxy (meth)acrylate and polyhydric alcohol which consist of (meth) acrylic acid and adding glycidyl (meth)acrylate to the carboxyl group of acrylic polymer which has carboxyl group, a acrylic polymer etc which contains the (meth) acrylic group which is acquired there is. 2 kinds or more jointly using these compound does not become inconvenient. To obtain photosensitive composition which is superior in developing behavior, among these, thosewhich possess (meth) acryloyl group of 3 in intramolecular are desirable, the epoxy group of phenol novolae type epoxy resinand epoxy (meth)acrylate, and dipentaerythritol hexa-(meth)acrylate which consist ofthe (meth) acrylic acid are desirable.

[0016] Regarding to this invention, ratio of compound (B) which possesses (meth)acrylic group of these at least two is 10 to 90 wt% vis-a-vis total of (A) and (B). When it is little in comparison with 10 wt%, you can see tendencywhere contrast of pattern which is formed with method, which itmentions later

量を添加すると、シラザン化合物の割合が低くなり、加熱処理を行った時号られるセラミック皮膜の膜厚が薄くなる。好ましい割合は、15~80重量%であり、さらに好ましいは20~70重量%である。

### ○光重合開始剤 : C

本発明における光重合開始剤(C)は、活性エネルギー線の 照射によりラジカルを発生し、本発明の感光性組成物の重合 を開始させるためのものである。好ましい具体例として、2 - ビドロキシー2ーメチル・1 - フェニル・1 - フロバノン 1 = (4 - イソフロヒルフェニル) = 2 = ヒドロキシー2 -メチルー1-プロハイン、2-メチルー1-(4-メチ ルチオ・フェニル) - 2 - モルホリノ - 1 - プロパノン、1 ーヒドロキッシクロヘキンルフェニルケトン、ベンジルジメ チルケタールのようなアセトフェノン系、フェニルメトキシ ジケトンのようなジケトン系、イソフロビルチオキサントン とロージメチルアミノ安息香酸エチルの併用、2、4ージエ チルチオキサントンとロージメチルアミノ安息香酸エチルの 併用のようなチオキサントン系が挙げられる。より好ましい 具体例は、2-メチル-1-(4-(メチルチオ)フェニル ) --2-モルホリノ--1-プロパノンと2、4-ジェチルチ オキサントンの混合物である。これら光重合開始剤は単独で 若し、は2種以上を混合して用いることができる。光重合開 始剤(C)の好ましい配合割合は、化合物(A)と化合物( B) の合計に対してO. 1~20重量%であり、より好まし ・は0 5~10重量%である。

【0017】本第1発明の感光性組成物は、本来の諸特性を著し「低下させない範囲内で、熱重合開始剤、溶剤、フィラー類、レベリング剤、消泡剤又は熱重合禁止剤等を所望により含有させることができる。

## ○熱重合開始剤

熱重合開始剤は、本第1発明の感光性組成物の架橋密度を向上させる効果を有するものであり、好ましい具体例として、ジェ・・ertーブチルベルオキシド、ジクミルベルオキシド等の過酸化物、アゾビスイソブチロニトリル、2.2-アゾビス、2-4ージメチルパレロニトリル)等のアゾ化合物がある。

【1018】熱重合開始剤の好ましい配合割合は、感光性組成物の全量100部当たり0 1~10部 より好ましては G-2~5部である。

#### () 溶剤

本第1発明の感光性組成物において、溶剤は、塗布性の改善 及び作業性の向上に有効であり、又後述する方法により形成 becomes bad, when quantity which exceeds 90 wt% is added, ratio of silazane compound becomes low, when doing heat treatment, theffir thickness of ceramic film which is acquired becomes thin. Desirable ratio is 15 to 80 wt%, furthermore is preferably 20 to 70 wt%.

circ. photoinitiator (C)

It is semething in order photoinitiator (C) in this invention gen erates radicaldue to lighting of irradiation, to start polymerization of thephotosensitive composition of this invention. As desirable embodiment, 2 - hydroxy - 2 - methyl - 1 - phenyl - 1 - propanone, the 1 - (4 - isopropyl phenyl) -2 - hydroxy - 2 - methyl - 1 - propanone , 2 - methyl - 1 -(4 - (methylthio) phenyl) - 2 - morpholino - 1 - propanone, diketone systemlike acetophenone type and phenyl methoxy diketone like I - hydroxy cyclohexyl phenyl ketone and benzyl dimethyl ketal, you canlist thioxanthone type like combined use of combined use, 2.4-di ethyl thioxanthone and theethyl p-dimethylaminobenzoate of isopropyl thioxanthone and ethyl p-dimethylaminobenzoate. A more desirable embodiment is 2 - methyl - 1 - (4 - (methylthio) phenyl) - 2 morpholino - ! - propanone and blend of the 2,4-di cthyl thioxanthone. Mixing or 2 kinds or more with alone, you can use these photoinitiator. proportion where photoinitiator (C) is desirable is 0.1 to 20 weight % vis-a-vis thetotal of compound (A) and compound (B), is more preferably 0.5 to 10 weight %.

[0017] Photosensitive composition of this first invention, original characteristics inside range whichdoes not decrease considerably, thermal polymerization initiator, solvent, filler, the leveling agent, can contain foam inhibitor or thermal polymerization inhibitor etc due to desire.

.circ. thermal polymerization initiator

Thermal polymerization initiator crosslink density of photosen sitive composition of this first invention is something whichpossesses effect which improves, there is a di-t-butyl peroxide, a dicumyl peroxide or other peroxide, a azobisisobutyronitrile and a 2.2 - azobis (2.4-di methyl valeronitrile) or other azo compound as desirable embodiment.

[0018] Proportion where thermal polymerization initiator is desirable, total amount per 100 parts 0.1 to 10 part of photosensitive composition, is the more preferably 0.2 to 5 part.

.circ. solvent

In photosensitive composition of this first invention, solvent is effective to improvement of painting property, and

するハターンの膜厚を調整する際に有効である

【30:9】溶剤の好ましい具体例として、トルエン・キシレン等の芳香族機化水素類、アセトン、メチルエチルケトン、メチ・イソブチルケトン、シクロペキサイン等のケトン類、ジオキサン等のエーテル類 酢酸エチル、酢酸ブチレ、エチルセロソルブアセテート。プロビレングプロールモノメチルエーテルアセテート等のエステル類、エラノール、イソプロパノール等のアルコール類がある。

### ロフィラー

フィラーは、本第1発明の悪光性組成物を硬化させたパターンの機械的物性を改善する上で有効であり、好ましい具体例として、ヒュームドシリカ及びガラスフリット等がある。

### 〇調製方法

本発明の感光性組成物は、上述の成分を定法により混合する ことによって容易に調製することができる。

### 〇全有方法

本第1発明の感光性組成物を基材上に塗布する方法は従来公 知の方法で良い。好ましい方法として、例えば、スピンコー ト. バーコート、ディップコート、ロールコート及びスプレ 一コート等がある。本第1発明の感光性組成物を含布するこ とができる好ましい基材には、ガラスーショコン及び金属等 がある。本第1発明の感光性組成物に溶剤を配合している場 合は、塗布の後に加熱処理を行い塗膜中の溶剤を除去する。 溶剤を除去するための加熱条件は特に限定しないが、光重合 開始剤の分解や熱重合を防ぐため、100℃以下とするのが 望ましい。本第1発明の感光性組成物を塗布する際の好まし い膜厚は O 1~4μmであり、より好ましてはO 5~ 3 umであり、さらに好ましくは1~2 umである。ひ 1 μmよりも膜厚が薄い場合、後述の現像時に露光部が溶解し てバターンの形状が変化する恐れがあり、4μmを越える膜 厚では、加熱処理によりセラミックの皮膜を形成した場合に クラックが生じる恐れがある。塗膜の膜厚は、感光性組成物 の國形分濃度を調節することにより容易に調整することがで ₹ 5.

#### 〇硬化方法

このようにして基材上に塗布した感光性組成物は、塗布面に 活性エネルギ・線を照射して基材上のパタ・ン形成領域を硬 improvement of workability when adjusting thefilm thickness of pattern which is formed with method, which in addition itmentions later, is effective.

[0019] There is a toluene, a xylene or other aromatic hydrocarbons, a acctone, a methylethylketone, a methyl isobutyl ketone, a cyclohexanone or other ketones, a dioxane or other ethers, a ethyl acctate, a butyl acctate, a ethyl cellosolve acetate, a propylene glycol monomethyl ether acetate or other esters, a ethanol and a isopropanol or other alcohols as theembodiment where solvent is desirable.

#### circ. filler

Filler when improving mechanical property of pattern which hardens the photosensitive composition of this first invention is effective, there is a filmed silica and a glass frit etc as the desirable embodiment.

## circ, preparation method

It can manufacture photosensitive composition of this invention, easily by mixing the above-mentioned component with fixed method.

## .circ. application method

Method which applies photosensitive composition of this first i nvention on substrate is goodbeing method of prior public knowledge. As preferred method, there is a for example spin coating, a barcoat, a dip coating, a roll coating and a spray coatingete. photosensitive composition of this first invention can be applied, is a glass, a silicon and ametal etc in desirable substrate. When solvent is combined to photosensitive composition of this first invention, afterapplication heat treatment is done and solvent in coating is removed. Especially it does not limit heating condition in order to remove solvent. In order to prevent disassembly of photoinitiator and thermal polymerization, it is desirable to make 100 °C or below. When applying photosensitive composition of this first invention, desirable film thickness is the 0.1 to 4 m. is more preferably 0.5 to 3 m, furthermore is preferably 1 to 2 m. When film thickness is thin in comparison with 0.1 m, at time oflater mentioned development exposed part melting, there is a possibilitythe shape of pattern changing, with film thickness which exceeds the4 m, there is a possibility crack occurring when film ofthe ceramic was formed with heat treatment. You can adjust film thickness of coating, easily by adjusting solid component concentration of photosensitive composition.

## .circ. curing method

Irradiating irradiation to coated surface, it can designate photos ensitive composition which was applied on substrate this way, as 化させることにより、所望の刑状を有するパターンとすることができる。活性エネルギー線は、本発明における光重合開始剤からラジカルを発生させ、化合物(A)と化合物、おしたを重合させるのに必要なエネルギーを供給できる光線であればより、好ましい例は、紫外線、エックス線、イナン線及である。活性エネルギー線の好ましい光原は、水気銀灯、メタルバライドランプ。キセノンランプ、タンヴス活性エネルである。所望のハターン形成領域に選択的においる場合で活性エネルギー線を照射する方法やレーザー光線で回たで活性エネルギー線を照射する方法がある。

#### ○現像

上記のようにして活性エネルギー線を照射して所望の領域を 選択的に硬化させた 変膜を現像液と接触させることにより、 未硬化の感光性組成物を除去して、所望のパターンを形成す ることができる。好ましい現像液は、有機溶剤、アルカリ性 水溶液又はこれらの混合液である。有機溶剤の好ましい具体 例として、エタノール、イソプロビルアルコール。アセトン 、メチルエチルケトン等があり、アルカリ性水溶液の好まし い具体例として、水酸化ナトリウム、水酸化カリウム、炭酸 ナトリウム及び炭酸カリウム等の水溶液がある。

#### 〇加熱

上記のようにして未硬化部を溶解解去した後、得られたバターンを加熱することによりセラミック製バターンを形成することができる。好ましい加熱温度は、400°C以上であり、基材及びセラミック製バターンが変質しない温度以下とすることが望ましい。加熱時の雰囲気を適宜制御することにより生成するセラミックスの材質を制御することによりできる。例えば、窒素雰囲気下で加熱することにより窒化珪素にすることができ、大気等の酸化雰囲気下で加熱することにより二酸化ケイ素にすることができる。加熱前後におけるパターンの厚みや寸法の変化を小さ、する目的には酸化雰囲気下で加熱することが好ましい。

## [0020]

【実施例】以下、実施例及び比較例により。本発明をより具体的に説明する。使用した材料の明細は下記の通りである。

STLAZANE 4021 (ラックサイド (株) 製商品名。 ビニル 基含有ポリッラザン化合物 [化合物 A - ] pattern which possesses the desired shape by hardening patterned domain on substrate. As for irradiation, generating radical from photoinitiator in this invention, if it should have been a light beam which can supply energy which isnecessary in order to polymerize compound (A) and compound (B), desirable example, ultraviolet light. X-ray, ion beam and electron beam etc is, light source where irradiation is desirable, is mercury lamp, metal halide lamp, the xenon lamp and tungsten lamp etc. As method which irradiates selectively irradiation to desired patterned domain, through the photomask of negative type from ray light source or planar light source of irradiation there is amethod which from point light source of method and laser beam or other irradiation which irradiates irradiation to thedesired patterned domain.

## Development

Irradiating irradiation as description above, removing uncured p hotosensitive composition the coating which selectively it hardens desired region by contacting with the developer, it can form desired pattern. Desirable developer, organic solvent and alkaline aqueous solution or is these mixed solution. There is a ethanol, a isopropyl alcohol, a acetone and a methylethylketone etc as embodiment wherethe organic solvent is desirable, there is a sodium hydroxide, a potassium hydroxide, a sodium carbonate and a potassium carbonate or other aqueous solutionas embodiment where alkaline aqueous solution is desirable.

## Heating

Dissolution and removal after doing uncured part, as description above ceramic pattern can beformed by heating pattern which is acquired. Desirable heating temperature is 400 °C or higher, substrate and ceramic pattern making thetemperature or lower which property change is not done are desirable. material of ceramic which is formed by controlling atmosphere whenheating appropriately, with heating can be controlled. It is possible, to make silicon nitride, by heating under for example nitrogen atmosphere it canmake silicon dioxide by heating under atmosphere or other oxidative atmosphere. It is desirable in thickness of pattern in heating front and backand object which makes change of dimension small to heat underthe oxidative atmosphere.

## [0020]

[Working Example(s)] Below, with Working Example and Comparative Example, you explain from this invention concretely, material which you use below-mentioned sort is particular.

\* SILAZANE 4021 ("rank side Ltd. make tradename") vinyl group-containing polysilazane compound [compound (A)]

- ・アロニックスMIRAS 東亞合成 株 製商品名。 ベンタ エリスリトールト・アグリレート [化合物 B)]
- ・アロニックスM 400 東亜合成 株 製商品名 ジヘンタエリスリトール かいを及びかキサアクリレート [化合物 B ]
- ・アロニックスTO 10(8) 東亞合成 株/製商品名) フェノールノボラックエポキシアフリレート [化合物(B)]
- ・アロニックス\*(0-10t9) 東亞台成(株)製商品名)。フェ ノールアホラックエポギシアクリレート【化合物(B)】
- rgacure907 (日本チバガィギー(株)製商品名) 2-メチル・1 (4 メチルチナ/フェニル) 2 モルホリノー! プロハノン [光重台開始剤 + C)]
- ・カヤキュアDETX 1 日本化薬 株)製商品名) 2, 4 ジエチルチオキサントン [光重合開始剤 C)]
- ・フロラート FD 1700 (住友スリーエム (株) 製商品名) フィ素系シボリング剤
- ・フロラート FD 400 住友ス (一エム (株) 製商品名) フソ素系レベリング剤
- ・PGMAs:プロビレングリコールモアメチルエーテルアセデート [溶剤]
- ・MEK メチルエチルケトン [溶剤]

『実施例1》「SLA/ANE 4021」70部、「アロニックス】 0 1069」3 0部 「Irgaoure90?」5部、「カヤキュアDET XS」2部、PGMAに400部、及び、レベリング剤とし て「フロラート R0 1700」O 5部を混合して感光性組成 物を調製した。基材として厚きにmmのガラス基板を用い、 スピンコーターにより窓光性組成物を塗布し、80°Cで10 分間保持することにより乾燥した。この塗膜に対し、マスク アライナーMA・10 ミカサ (株) 製厂を用いて、ネガ原 画を通して露光を合った、積算露光量は、1000mJとし た。この基板をアセトンに2回間浸漬し、未露光部を溶解除 去した後、加熱処理を行った。加熱条件は、室温からも時間 かけ500℃とし、一時間保持した後、10時間がけ室温ま て冷却した。このようにして得られたパターンの外観を観察 したところ。オガ原画と同様のパターンが得られていた。表 面粗さ計によりハターンの膜厚を測定したところ。膜厚は1 5μmだった。ハターンの鉛筆硬度をJISK5400に 準じて、三菱鉛筆製ユニを用いて測定したところ、9Hであ った。

- \* Aromes M-305 (Toagosei Co. Ltd. (DB 69-056-9892) make tradename i: pentaerythritol triacrylate [compound (B)]
- \* Aronics M-400 (Toagosei Co. Ltd. (DB 69-056-9892) make tradename): dipentaerythritol penta, and hexa acrylate [compound (B)]
- \* Aronics TO-1068 ( Foagosei Co. Ltd. (DB 69-056-9892) make tradename), phenol novolak epoxy acrylate [compound (B)]
- \* Aronics TO-1069 (Toagosei Co. Ltd. (DB 69-056-9892) make tradename): phenol novolak epoxy acrylate [compound (B)]
- \* Irgacure 907 ( Ciba-Geigy Japan Ltd. (DB 69-352-1168) make tradename ): 2 methyl 1 (4 (methylthio) phenyl) 2 morpholino 1 propanone [photoinitator (C)]
- \* Kayacure DETX-S ( Nippon Kayaku Co. Ltd. (DB 69-054-74 68) make tradename ):2,4-di ethyl thioxanthone [photoinitiator (C)]
- \* Fluorad FC-170C (Sumitorno 3M Limited (DB 69-059-9717) make tradename): fluorine type leveling agent
- \* Fluorad FC-430 ( Sumitomo 3M Limited (DB 69-059-9717) make tradename ): fluorine type leveling agent
- \* PGMAc: Propylene glycol monomethyl ether acetate [solvent]
- \* MEK: Methylethylketone [solvent]

(Working Example 1) "SILAZANE 4021" Mixing " Fluorad FC-170C" 0. 5 part 7.0 part, and " Aronics TO-1069" 3.0 part. "Irgacure907" 5 part, " Kayacure DETX-S" 2 part, as PGMAc40 0 part . and leveling agent it manufactured thephotosensitive composition. As substrate it applied photosensitive composition making use of glass substrate of thethickness 2 mm, with spin coater, it dried 10 min by keeping with 80 °C. It exposed vis-a-vis this coating, making use of mask aligner MA - 10 (Mikasa KK make), throughthe negative original integration exposure dose made 1000 mJ. This substrate 2 min was soaked in acctone, dissolution and removal after doingthe unexposed part, heat treatment was done. heating condition made 5 hours applying 500 °C from room temperature. I hourafter Feeping, cooled to 10 hours applying room temperature. When external appearance of pattern which it acquires in this way is observed,the pattern which is similar to negative original was acquired. When film thickness of pattern was measured due to surface roughness.

・実施例2 「SILAZANE 4021」8 O部、「アロニックマT C 055」 2 O部 光重合開始剤として「Irgacure907」5 部、「カヤキュアDETX S」2部、溶剤としてMEK 5 O O部 及び、レベリング剤として「フロラート FC 430」○ 1 部を混合して感光性組成物を調製した。次に、この感光性組成物を用いた以外は「実施例 1 と同様にしてバターンを形成した。このようにして得られたバターンの外観を観察したところ、ネガ原画と同様のハターンが得られていた。ハターンの膜厚を測定したところ、膜厚は2 ○ Q m だった。ハターンの鉛筆硬度を測定したところ、9 Hであった。

(実施例3)「SILAZANE 4021」40部、「アロニックスM 400」50部、「アロニックスTO 1068」10部、「Irgac ure907」5部、「カヤキュアDETX S」2部、溶剤としてPG MAc 400部、及び、レベリング剤として「フロラート」FC 1700」0 5部を混合して感光性組成物を調製した。次に、この感光性組成物を用いた以外は、実施例1と同様にしてパターンを形成した。このようにして得られたパターンの外観を観察したところ、ネガ原画と同様のパターンが得られていた。パターンの関厚を測定したところ、際厚は0、7μmだった。パターンの鉛筆硬度を測定したところ、9日であった。

(実施例4) 「SILAZANE 4021」70部、「アロニックスT 0 106)」2 0部、「アコニックスM-400」 1 0部、「Irgao ure907」5部、「カヤキュアDETX S」2部、PGMAc400部 、及び、レベリング剤として「フロラート FC 170C」O 5部 を混合して感光性組成物を調製した。基材として厚さ2mm のガラス基板を用い、スピンコーターにより感光性組成物を 塗布し、80°Cに10分保持することで乾燥した。この塗膜 に対し、マスクアライナーMA-10を用いて、ネガ原画を 通して露光を行った。積算露光畳は、1000mJとした。 この基板を1%オ酸化ナトリウム水溶液。エタノール=1 1の混合液に5分浸漬し軽、こすることで、未露光部を除去 した後、加熱処理を行った。加熱条件は、室温から5時間が け500℃とし、1時間保持した後、10時間かけ室温まで 冷却した。このようにして得られたパターンの外観を観察し たところ、ネガ原画と同様のパターンが得られていた。パタ - シの膜厚を測定したところ、膜厚は1.0gmだった。ハ ターンの鉛筆硬度を測定したところ、9日であった。

(比較例1) シラザン化合物としてボリベルヒドロシラザン (東燃(株) 製) 70部、「アロニックスT0 1069」30部 gauge, film thicknesswas 1.5 m. pencil hardness of pattern when it measured according to JIS K5400, makinguse of Mitsubishi Pencil make Unit, it was a 9H.

(Working Example 2) "SILAZANE 4021" 80 parts and " Arom cs TO-1068" 2.0 part, as photomitiator "Irgacure907" 5 part, " Kayacure DETX-S" 2 part as solvent mixing " Fluorid FC-430" 0.1 part as MEK 50.0 part, and leveling agentit manufactured photosensitive composition. Next, other than using this photosensitive composition, pattern was formed to similar tothe. Working Example 1. When external appearance of pattern which it acquires in this way is observed the pattern which is similar to negative original was acquired. When film thickness of pattern was measured, film thickness was 2.0 m. When pencil hardness of pattern was measured, it was a 9H.

(Working Example 3) "SILAZANE 4021" 4.0 part and "Aroni cs M-400" 5.0 part, "Aronics TO-1008" 10 part, "Irgacure907" 5 part, "Kayacure DETX-S" 2 part as solvent mixing "Fluorad FC-170C" 0.5 part as PGMAc40.0 part, and leveling agentit manufactured photosensitive composition. Next, other than using this photosensitive composition, pattern was formed to similar to the Working Example 1. When external appearance of pattern which it acquires in this way is observed, the pattern which is similar to negative original was acquired. When film thickness of pattern was measured, film thickness was 0.7 m. When pencil hardness of pattern was measured, it was a 9H.

(Working Example 4) "SILAZANE 4021" Mixing " Fluorad FC-170C" 0. 5 part 7 0 part and " Aronics TO-1069" 2 0 part, " Aronies M-400" 10 part, "Irgacure907" 5 part, " Kayacure DETX-S" 2 part, as PGMAc40 0 part, and leveling agent itmanufactured photosensitive composition. As substrate it applied photosensitive composition making use of glass substrate of thethickness 2 mm, with spin coater, in 80 °C 10 min it dried by factthat you keep. It exposed vis-a-vis this conting, making use of mask aligner MA - 10, through the negative original. integration exposure dose made 1000 mJ. This substrate 5 min was soaked in mixed solution of 1 % sodium hydroxide water solution: ethanol == 1:1 and by thefact that it rubs lightly, after removing unexposed part, heat treatment wasdone. heating condition made 5 hours applying 500 °C from room temperature. I hourafter keeping, cooled to 10 hours applying room temperature. When external appearance of pattern which it acquires in this way is observed, the pattern which is similar to negative original was acquired. When film thickness of pattern was measured, film thickness was 1.0 m. When pencil hardness of pattern was measured, it was a 9H.

(Comparative Example 1) As silazane compound mixing "Fluor ad FC-170C" 0, 5 part poly perhydro silazane (Tonen

、「Irgacure907」5部、「カヤキュアDETX S」2部 FGM Ac 4 0 0部、及び、レベリング剤として「フロラート」で 1700」0 5部を混合して感光性組成物を調製した。次に、この感光性組成物を用いた以外は、実施例 1 と同様にしてハターンを形成した。このようにして得られたパターンの外観を観察したところ、露光部の硬化が不十分なため露光部で溶解している部分が多くネガ原画と同様のパターンが得られなかった。

(比較例 2) 「SILAZANE 4021」 1 0 0 部、「Irgacure90 7」5 部、「カヤキュアDETX S」2 部、容剤としてPGMAc 4 0 0 部、及び、レベリング剤として「フロラート FC 1700」混合して懸光性組成物を調製した。次に、この感光性組成物を用いた以外は、実施例 1 と同様にしてバターンを形成した。このようにして得られたバターンの外観を観察したところ、露光部の硬化が不十分なため露光部で溶解している部分が多・ネガ原画と同様のパターンが得られなかった。

(比較例3)「SILAZANE 4021」70部、「アロニックスT C-1069」30部、FGMAc 4 O O 部、及び レベリング剤として「フロラート FC 1700」0.5部を混合して感光性組成物を調製した。次に、この感光性組成物を用いた以外は、実施例1と同様にしてパターンを形成した。このようにして得られたパターンの外観を観察したところ、露光部の硬化が不十分なため露光部で溶解している部分が多くネガ原画と同様のパターンが得られなかった。

## [0021]

【発明の効果】本第1発明の感光性組成物は、シラザン化合物(A)と光硬化性化合物(B)が良好な感光性を示すので、本第2発明又は本第3発明により、従来の方法では不可能であった厚膜のバターンを容易に形成することができる。特に、本第3発明によれば、セラミック製厚膜バターンを容易に形成することができる。

【0022】本第3発明により得られるバターンは、鉛筆硬度が大きで、基材或いは基材上に作製された電子回路、電子部品を保護する被膜として有用である。

Corporation (DB 69-057-5139) make) 7.0 part., "Aronics TO-1069" 3.0 part., the "Irgacure907" 5 part., "Kayacure DETX-S" 2 part., as PGMAc40.0 part., and leveling agent itmanufactured photosensitive composition. Next, other than using this photosensitive composition, pattern was formed to similar tothe. Working Example 1. When external appearance of pattern which it acquires in this way is observed, hardening exposed part because of insufficient portion which is been dissolving with exposed part to be many could not acquire pattern which is similar to negative original.

(Comparative Example 2) "SILAZANE 4021" 100 parts and "I reacure 907" 5 part, "Kayacure DETX-S" 2 part, as solvent "Fluorad FC-170C" mixingas PGMAc40 0 part, and leveling agent it manufactured photosensitive composition. Next, other than using this photosensitive composition, pattern was formed to similar tothe. Working Example 1. When external appearance of pattern which it acquires in this way is observed, hardening exposed part because of insufficient portion which is been dissolving with exposed part to be many could not acquire pattern which is similar to negative original.

(Comparative Example 3) "SILAZANE 4021" Mixing "Fluorad FC-170C" 0. 5 part 7 0 part and "Aronics TO-1069" 3 0 part as PGMAc40 0 part, the and leveling agent it manufactured photosensitive composition. Next, other than using this photosensitive composition, pattern was formed to similar tothe Working Example 1. When external appearance of pattern which it acquires in this way is observed, hardening exposed part because of insufficient portion which is been dissolving with exposed part to be many could not acquire pattern which is similar to negative original.

### [0021]

[Effects of the Invention] Because photosensitive composition of this first invention shows photosensitive where silazane compound (A) and the photohardening compound (B) are satisfactory, with conventional method pattern of thick filmwhich is a impossible can be formed easily with this second invention or this 3rd invention. Especially, according to this 3rd invention, ceramic thick film pattern can be formed easily.

[0022] It is useful as coating to which as for pattern which is acquired by this 3rd invention, pencil hardness is large, protects substrate or the electronic circuit, and electronic part which are produced on substrate.